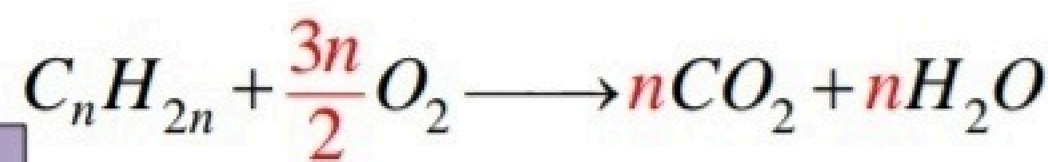
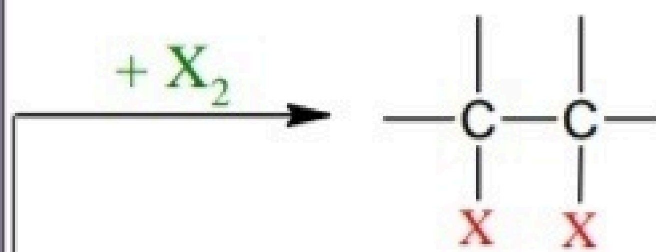
ملخص أهم التفاعلات الكيميائية – الألكانات - الألسنات- Alkanes - Les Alcénes

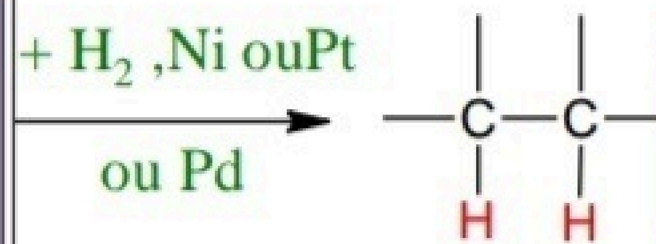
اعداد الأستاذ رهواني سفيان 2022/2021

معادلة الإحتراق التام

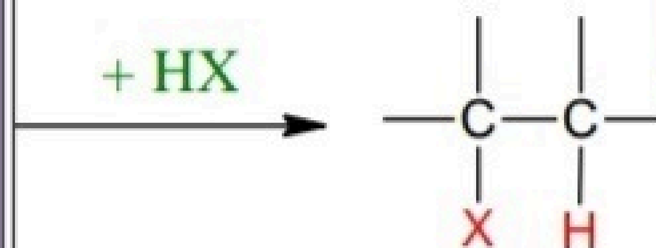


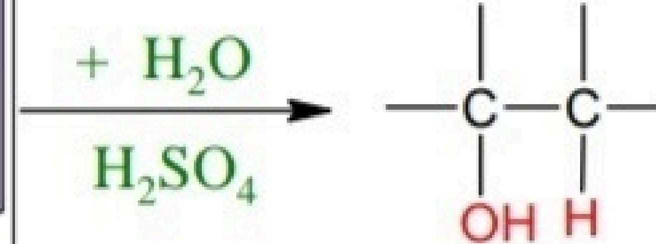
تفاعلات الضم



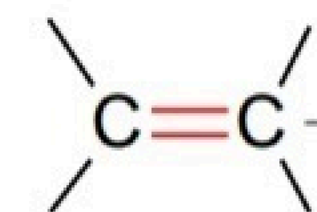


ينضم الهيدروجين إلى الكربون الأكثر هدرجة الأقل إستبدال حسب قاعدة ماركوف نيكوف وإذا استعملنا (UV , h , ROOR) فإن تفاعل الضم يكون عكس قاعدة ماركوف نيكوف يسمى فعل كراش



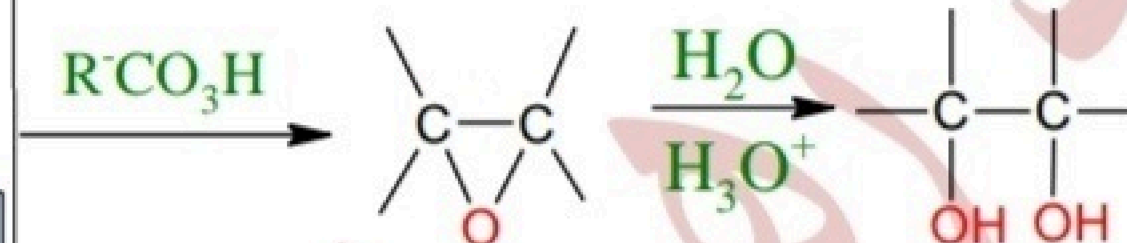


ضم الماء للألسنات يتبع قاعدة ماركوف نيكوف ليعطي كحولات

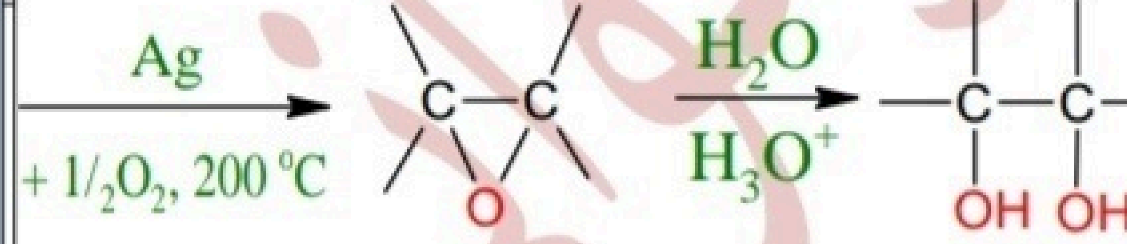


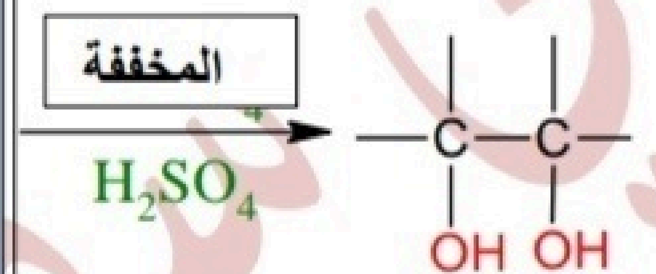
Alcénes

تفاعلات الأكسدة

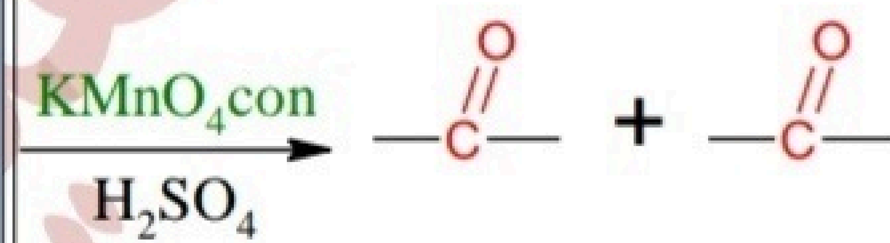


α- ديول

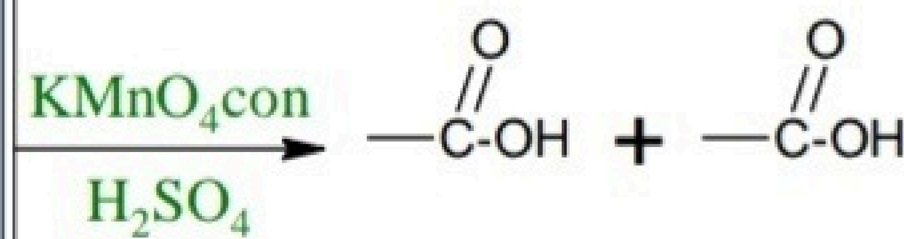


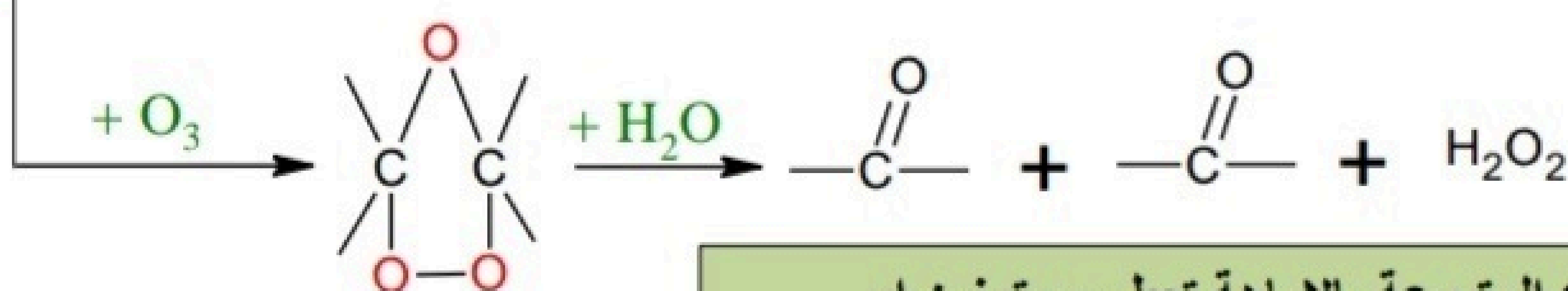


بالأمكان استعمال الماء الاكسجيني H_2O_2 يعطي مباشرة α- ديول



ملاحظة: الأكسدة العنيفة للألسنات نعطي حمضين أو سيتونين او حمض وسيتون . في حالة تواجد ذرتي هيدروجين على الكربون الحامل للرابطة المضاعفة يعطي CO_2 , H_2O

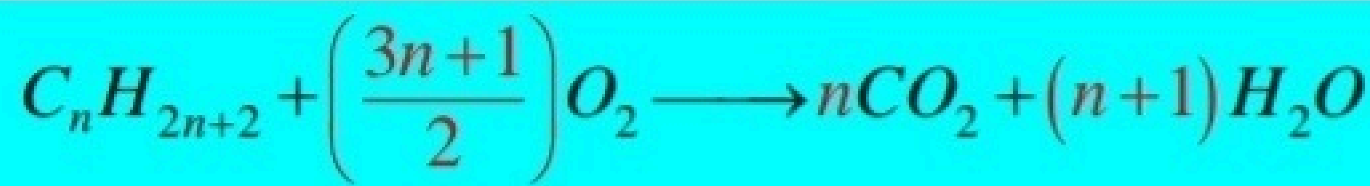




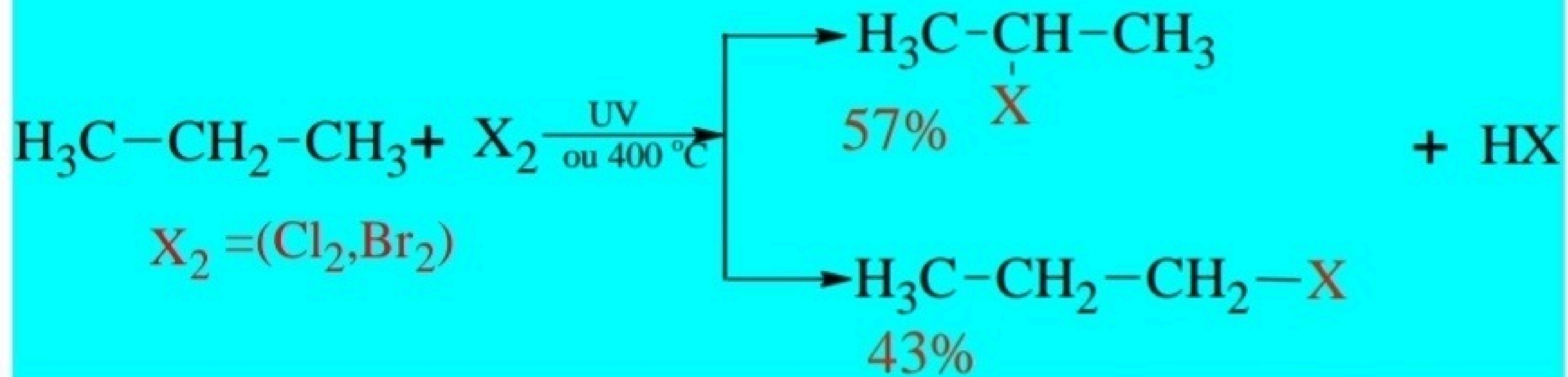
اكسدة الالسنات ب O_3 المتبوعة بالإماهة تعطي سيتونين او الدهيدين او سيتون والدهيد وماء اكسجيني

ملخص أهم التفاعلات الكيميائية – الألكانات - الألسنات- Alkanes - Les Alcénes

اعداد الأستاذ رهواني سفيان 2022/2021



$$C_nH_{2n+2}+\left(\frac{3n+1}{2}\right)O_2\longrightarrow nCO_2+(n+1)H_2O$$



ملاحظة: **تفاعل الإستبدال للألكانات مع الهالوجينات يحدث على الكربون الأقل هدرجة الأكثر إستبدالاً.**

الهلجنة بالفلور F_2 : يعتبرمهدم للالكانات ومعظم المركبات العضوية ونكتب:



$$C_nH_{2n+2}+(n+1)F_2\longrightarrow nC+(2n+2)HF$$

ملاحظة: لا يتم التفاعل مع I_2